PCT/JP 2004/007653 27. 5. 2004

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 5月30日

REC'D 1 5 JUL 2004

PĊT

WIPO

出 願 番 号 Application Number:

特願2003-154892

[ST. 10/C]:

[JP2003-154892]

出 願 Applicant(s):

東亞合成株式会社



PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

•

[1]

7月

2004年



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office

ページ: 1/E

特願2003-154892

【書類名】

特許願

【整理番号】

R50530G1

【提出日】

平成15年 5月30日

【あて先】

特許庁長官 殿

【発明者】

【住所又は居所】

愛知県名古屋市港区船見町1番地の1 東亞合成株式会

社機能製品研究所内

【氏名】

加納 宗明

【発明者】

【住所又は居所】

愛知県名古屋市港区船見町1番地の1 東亞合成株式会

社機能製品研究所内

【氏名】

大橋 吉春

【特許出願人】

【識別番号】

000003034

【氏名又は名称】

東亞合成株式会社

【代表者】

山寺 炳彦

【電話番号】

(03)3597-7224

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

043432

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

# 【書類名】明細書

【発明の名称】 2-シアノアクリレートの製造方法

# 【特許請求の範囲】

【請求項1】 2-シアノアクリレートを蒸留精製するに当たり、沸点が2-シアノアクリレートの沸点の上下10℃以内である重合禁止剤の存在下で蒸留精製することを特徴とする2-シアノアクリレートの製造方法。

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

# 【発明の属する技術分野】

本発明は、瞬間接着剤の主成分として広く用いられている2-シアノアクリレートの製造方法に関するものであり、特に製造工程中の精製工程の改良に関するものである。

[0002]

#### 【従来の技術】

2-シアノアクリレートは一般的に、シアノアセテートとホルムアルデヒドと を有機溶媒中で縮合し、得られた重合体を高温減圧下で解重合することによって 製造される。ここで得られる粗製2-シアノアクリレートは一般に純度が低く、 接着性能、安定性等に劣っているため、蒸留精製によって精製2-シアノアクリ レートを得ている。

#### [0003]

2-シアノアクリレートの蒸留に関しては、蒸留系内での重合が懸念されるが、特許文献1において、蒸留塔の上部から重合禁止剤を連続的に添加しながら蒸留する方法が提案されている。しかし、記載されている具体的な重合禁止剤化合物は、この文献で使用しているエチルー2-シアノアクリレートの沸点より10℃を超える高い沸点を有するものである。

#### [0004]

本発明者等は、2-シアノアクリレートの沸点より10℃を超える高い沸点を 有する重合禁止剤を用いると、留出系で重合が起こるという問題が生じることを 発見した。この原因を追求したところ、目的とする蒸留塔の重合防止は達成できるものの、重合禁止剤が蒸気として2ーシアノアクリレートと同伴しないことから留出系にまで重合禁止剤が行き渡らないためであることが分かった。

# [0005]

留出系の重合防止としては特許文献2にあるようなSO<sub>2</sub>、BF<sub>3</sub>、HF、CO<sub>2</sub>等酸性 気流下で蒸留を行う方法があるが、得られた2-シアノアクリレートには多量の 酸性ガスが含まれるため、それを脱気等によって除去する必要がある。また、これら酸性ガスは排ガスとして放出されるため除外設備の必要があり、操作上およ び環境上問題がある。

# [0006]

特許文献3では酸性ガスに代わる重合禁止剤としてBF3錯塩を用いて蒸留する方法が提案されている。しかしながら、明細書に具体的に記載されている重合禁止剤はBF3エーテル錯塩、BF3カルボン酸錯塩のように2ーシアノアクリレートの沸点より10℃を超えて下回る低い沸点を有するか、BF3フェノール錯塩のように2ーシアノアクリレートの沸点より10℃を超える高い沸点を有するものである。しかしながら、2ーシアノアクリレートの沸点より10℃を超える高い沸点を有する重合禁止剤では前述のとおり留出系で重合が起こり易い。一方、本発明者等は、2ーシアノアクリレートの沸点より10℃を超えて下回る低い沸点を有する重合禁止剤も長時間の蒸留においては蒸留後期において留出系で重合が起こるという問題が生じることを発見した。この原因を追求したところ、この重合禁止剤のは蒸留初期に分離されて系外へ出るためであることが分かった。

[0007]

#### 【特許文献1】

特開平1-135754号公報

#### 【特許文献2】

米国特許第2794788号公報

#### 【特許文献3】

特開平4-124168号公報

[0008]

# 【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、上述のような問題を解決しようとしてなされたもので、すなわち、2-シアノアクリレートの蒸留に際し、留出系での重合防止を継続的に達成できる方法を提供しようとするものである。

# [0009]

# 【課題を解決するための手段】

本発明者等は、2-シアノアクリレートを蒸留する際の留出系の重合防止方法を鋭意検討したところ、沸点が2-シアノアクリレートの沸点の上下10℃以内である重合禁止剤の存在下で2-シアノアクリレートを蒸留精製する方法を見出し本発明を完成するに至った。

# [0010]

# 【発明の実施の形態】

以下に、本発明を詳細に説明する。

本発明にいう2ーシアノアクリレートとしては、メチルー2ーシアノアクリレート、
ート、エチルー2ーシアノアクリレート、プロピルー2ーシアノアクリレート、
イソプロピルー2ーシアノアクリレート、ブチルー2ーシアノアクリレート、
イソブチルー2ーシアノアクリレート、アミルー2ーシアノアクリレート、
ヘキシルー2ーシアノアクリレート、シクロヘキシルー2ーシアノアクリレート、
オクチルー2ーシアノアクリレート、
2ーエチルヘキシルー2ーシアノアクリレート
、アリルー2ーシアノアクリレート、
ベンジルー2ーシアノアクリレート、メトキシエチルー2ーシアノアクリレート
ト、メトキシプロピルー2ーシアノアクリレート、テトラヒドロフルフリルー2ーシアノアクリレート等が挙げられ、これらの2ーシアノアクリレートは1種類にとどまらず2種以上を混合使用することもできる。

#### [0011]

また、使用する重合禁止剤は、その沸点、具体的には常圧における沸点が使用する2-シアノアクリレートの沸点の上下10℃以内であるアニオンまたはラジカル重合禁止剤である。なお、実際の2-シアノアクリレートの蒸留は減圧下で行うことが多い。化合物間の沸点差は減圧下では小さくなるが、減圧度により変

動するので、本発明では常圧における沸点を基準とするものである。

[0012]

重合禁止剤の例としては、エチルー2ーシアノアクリレートに対しては、クロ 口酢酸、ジクロロ酢酸、トリクロロ酢酸、ブロモ酢酸、ジブロモフルオロ酢酸、 3-クロロプロピオン酸、2,2-ジクロロプロピオン酸、2-ブロモプロピオ ン酸、2-クロロ酪酸、4-クロロ酪酸、tert-ブチル酢酸、2,3-ジメチル 酪酸、2-エチル酪酸、2-エチル-2-メチル酪酸、3-メトキシイン酪酸、 2-メチル吉草酸、3-メチル吉草酸、4-メチル吉草酸、2-エチル吉草酸、 2-メトキシ吉草酸、ヘキサン酸、5-ヘキセン酸、3,3ージメチルアクリル 酸、ペンタフルオロプロパンスルホン酸、BF3メタノール錯体、BF3エタノール錯 体等が挙げられる。また、プロピルー2ーシアノアクリレートに対しては、ブロ モ酢酸、3-クロロプロピオン酸、2.2-ジクロロプロピオン酸、2-ブロモ プロピオン酸、3-エトキシプロピオン酸、3-エトキシ-2-メチルプロピオ ン酸、2-クロロ酪酸、2-エチル-2-メチル酪酸、3-メトキシイソ酪酸、 2-メトキシメチル酪酸、2-エチル吉草酸、2-エチルー4-メチル吉草酸、 2-プロピル吉草酸、ヘキサン酸、2-メチルヘキサン酸、5-メチルヘキサン 酸、5-ヘキセン酸、ノナフルオロブタンスルホン酸、BF3メタノール錯体、BF3 エタノール錯体等が挙げられる。また、ブチルー2-シアノアクリレートに対し ては、3-メチルスルファニルプロピオン酸、2,2-ジエチル酪酸、2-メト キシメチル酪酸、2-エトキシメチル酪酸、3,4-ジメチル吉草酸、2-エチ ルー4ーメチル吉草酸、2ープロピル吉草酸、5ーオキソ吉草酸、2,5ージメ チルヘキサン酸、ヘプタン酸、3-エチルヘプタン酸、オクタン酸、シクロヘキ サンカルボン酸、トリクロロアクリル酸、シアノ酢酸、ウンデカフルオロペンタ ンスルホン酸、トリデカフルオロヘキサンスルホン酸等が挙げられる。また、エ トキシエチルー2ーシアノアクリレートに対しては、3ーメチルスルファニルプ ロピオン酸、5ーオキソ吉草酸、2,5ージメチルヘキサン酸、3ーエチルヘプ タン酸、2-メトキシヘプタン酸、オクタン酸、2-メチルオクタン酸、シクロ ヘキサンカルボン酸、シアノ酢酸、カテコール等が挙げられる。

これらの中では、酸性度が高いものが低濃度で速効性があるため、ハロゲン化

カルボン酸類またはハロゲン化スルホン酸類が好ましい。

# [0013]

本発明の製造方法は、通常の方法、例えばシアノ酢酸エステルとホルムアルデヒドを有機溶媒中、塩基触媒の存在下で加熱して縮合し、得られた縮合体を解重合触媒、重合抑制剤の存在下、減圧高温下で解重合することによって得られる粗製2-シアノアクリレートに対して適用するのが一般的である。

#### [0014]

蒸留方法としては、例えば棚段式蒸留塔を用いて上記の方法で製造された粗製 2-シアノアクリレートを減圧下で加熱する方法が挙げられる。この際、釜側に ある粗製 2-シアノアクリレートに、五酸化二リン、パラトルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、プロパンサルトン等のアニオン重合禁止剤、およびハイドロキノン、カテコール、ピロガロール等のラジカル重合禁止剤を添加するのが好ましい。これら重合禁止剤は、釜液の安定化のために添加するのであるから、対象となる 2-シアノアクリレートの沸点より 10℃を超える高い沸点を有するものが好ましい。

## [0015]

沸点が2-シアノアクリレートの沸点の上下10 で以内である重合禁止剤の添加方法としては、釜に予め添加するか、または2-シアノアクリレートに溶解して蒸留釜もしくは蒸留塔上部より連続的に添加してもよい。その添加量は、2-シアノアクリレートに対して1-1000 重量 p p m が好ましく、より好ましくは10-100 重量 p p m である。この範囲を下に外れると重合禁止剤としての効果が不十分であるため、留出系内で重合を起こす恐れがある。また、この範囲の上を外れると得られた留分の接着速度が遅くなる恐れがある。

### [0016]

蒸留後の精製された2ーシアノアクリレートには、保存のために、SO<sub>2</sub>、パラトルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、プロパンサルトン、BF<sub>3</sub>錯体等のアニオン重合禁止剤や、ハイドロキノン、カテコール、ピロガロール等のラジカル重合禁止剤を任意の量添加することが好ましい。

# [0017]

# 【作用】

2-シアノアクリレートの蒸留精製において、2-シアノアクリレートと沸点が近い重合禁止剤を用いると、蒸留系での重合が防止できる理由は、この重合禁止剤は2-シアノアクリレートの蒸気と同伴することによって蒸留塔から留出系にかけて万遍なく行き渡ることから、蒸留装置全体を長時間に渡って重合防止することができるためと推測される。

#### [0018]

# 【実施例】

以下、実施例および比較例により、さらに詳しく本発明を説明するが、本発明 はこれらに限定されるものではない。評価の方法は、蒸留留出系での重合物の有 無を目視で確認した。

### [0019]

実施例1~6、比較例1~4

粗製エチルー2ーシアノアクリレートに対して、重合禁止剤として表1に示す化合物およびハイドロキノン(0.5重量%)、五酸化二リン(0.1重量%)をそれぞれ添加し、理論段数10段の充填式蒸留塔を用いて5mmHgの減圧下、釜温度70~80℃で1時間還流操作をした後に還流比3で蒸留を行った。そして初留分10%を留去させた後、留分60~70%の精製エチルー2ーシアノアクリレートを得た。蒸留留出系での重合の有無について表1に示した。

# [0020]

#### 実施例7

粗製メチルー2ーシアノアクリレートに対して、重合禁止剤として表1に示す 化合物およびハイドロキノン (0.5重量%)、五酸化二リン (0.1重量%) をそれぞれ添加し、他は実施例1と同様の方法で蒸留を行い、精製メチルー2ー シアノアクリレートを得た。蒸留留出系での重合の有無について表1に示した。

# [0021]

#### 実施例8

粗製イソプロピルー2-シアノアクリレートに対して、重合禁止剤として表1 に示す化合物およびハイドロキノン(0.5重量%)、五酸化二リン(0.1重 量%)をそれぞれ添加し、釜温度を $80\sim90$  ℃にする他は実施例1と同様の方法で蒸留を行い、精製イソプロピルー2 ーシアノアクリレートを得た。蒸留留出系での重合の有無について表1に示した。

[0022]

# 実施例9

粗製イソブチルー2ーシアノアクリレートに対して、重合禁止剤として表1に示す化合物およびハイドロキノン(0.5重量%)、五酸化二リン(0.1重量%)をそれぞれ添加し、釜温度を80~90℃にする他は実施例1と同様の方法で蒸留を行い、精製イソブチルー2ーシアノアクリレートを得た。蒸留留出系での重合の有無について表1に示した。

[0023]

# 【表1】

実施例1種類 東施例2沸点(°C)種類 ボール沸点(°C)添加量* ・ 連合物実施例2エチル 実施例3200ジクロロ酢酸 ジクロロ酢酸 ジクロロ酢酸194 194100 194無し 100実施例3エチル 実施例4200ジクロロ酢酸 ジクロロ酢酸 ・ リクロロ酢酸 ・ カール錯体 ・ 200 ・ 200 ・ 200 ・ 200 ・ 200 ・ 3クロロ酢酸 ・ 300 ・ 300 ・ 300 ・ 300 ・ 3の0 ・ 3の0 <b< th=""><th></th><th>1</th><th></th><th></th><th></th><th></th><th></th></b<>		1					
セーシア/アクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200BF3メタノール錯体20050メチル195ジクロロ酢酸19450イソプロピル205BF3メタノール錯体20050インブチル210ブロモ酢酸206100エチル200パラトルエンスルホン酸26050エチル2004ーメチルヘキサン酸221100エチル200BF3ジエチルエーテル錯体12650	有り(小)	50	180	BF <sub>3</sub> 酢酸錯体	200	エチル	比較例4
セーシア/アクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200トリクロロ酢酸20050メチル195ジクロロ酢酸19450イソプロピル205BF3メタノール錯体20050イソプチル205BF3メタノール錯体206100エチル200パラトルエンスルホン酸26050エチル200パラトルエンスルホン酸26050エチル200イーメチルへキサン酸221100	有り(大)	50	126	BF <sub>3</sub> ジエチルエーテル錯体	200	エチル	比較例3
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19450エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200トリクロロ酢酸20050メチル200BF3メタノール錯体20050イソプロピル205BF3メタノール錯体20050イソプロピル205BF3メタノール錯体20050イソプチル205BF3メタノール206100エチル205BF3メタノール20650	有り(大)	100	221	4-メチルヘキサン酸	200	エチル	比較例2
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19450エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ドリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200ヘキサン酸202100エチル200BF3メタノール錯体20050メチル195ジクロロ酢酸19450イソプロピル205BF3メタノール錯体20050イソプチル210プロモ酢酸206100	有り(大)	50	260	パラトルエンスルホン酸	200	エチル	比較例1
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200ヘキサン酸20050メチル200BF3メタノール錯体20050イソプロピル205BF3メタノール錯体20050	無つ	100	206	ブロモ酢酸	210	イソブチル	実施例9
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200トリクロロ酢酸20050エチル200BF3メタノール錯体20050メチル195ジクロロ酢酸19450	無っ	50	200	BF <sub>3</sub> メタノール錯体	205	イソプロピル	実施例8
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200トリクロロ酢酸202100エチル200ヘキサン酸202100エチル200のキサン酸20050	第つ	50	194	ジクロロ酢酸	195	メチル	実施例7
マーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200トリクロロ酢酸19610エチル200ヘキサン酸202100	無つ	50	200	BF <sub>3</sub> メタノール錯体	200	エチル	実施例6
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100エチル200ジクロロ酢酸194100	無つ	100	202	ヘキサン酸	200	エチル	実施例5
セーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19410エチル200ジクロロ酢酸194100	無つ	10	196	トリクロロ酢酸	200	エチル	実施例4
マーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19450エチル200ジクロロ酢酸19410	無っ	<del>1</del> 00	194	ジクロロ酢酸	200	エチル	実施例3
2ーシアノアクリレート重合禁止剤種類沸点(°C)種類沸点(°C)添加量*エチル200ジクロロ酢酸19450	無つ	10	194	ジクロロ酢酸	200	エチル	実施例2
	無っ	50	194	ジクロロ酢酸	200	エチル	実施例1
重合禁止剤	重合物		沸点(°C)	種類	沸点(°C)	種類	
	の米田路		角	重合禁止	クリレート	2ーシアノア!	

表了

[0024]

表1から明らかなように、本発明による重合禁止剤を用いずに2-シアノアクリレートの沸点よりも10℃を超える高い沸点を有する重合禁止剤を添加した場合(比較例1)、および2-シアノアクリレートの沸点より10℃を超えて下回る低い沸点を有する重合禁止剤を添加した場合(比較例2)においては、蒸留中に留出系で重合物の付着が見られた。これに対して本発明による重合禁止剤を連

続添加した場合(実施例  $1\sim 9$ ) においては留出系で重合物の付着が見られなかった。

[0025]

# 【発明の効果】

本発明は、2-シアノアクリレートを蒸留精製するに当たり、沸点が2-シアノアクリレートの沸点の上下10℃以内である重合禁止剤の存在下に行うことによって、長時間の蒸留においても継続的に蒸留塔および留出系の重合防止を可能にするものである。本発明によって、例えば多段式の蒸留塔を用いたり、還流比を大きくして蒸留することで高純度の精製2-シアノアクリレートを一工程で得ることが可能となる。



# 【書類名】要約書

# 【要約】

【課題】 2 ーシアノアクリレートの蒸留に際し、留出系での重合防止を継続的に 達成できる方法の提供。

【解決手段】 2-シアノアクリレートを蒸留精製するに当たり、沸点が<math>2-シアノアクリレートの沸点の上下10℃以内である重合禁止剤の存在下で蒸留精製することを特徴とする <math>2-シアノアクリレートの製造方法。

【選択図】なし

ページ: 1/E



特願2003-154892

出願人履歴情報

識別番号

[000003034]

1. 変更年月日

1994年 7月14日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都港区西新橋1丁目14番1号

氏 名 東亞合成株式会社